* Tableau d'avancement du système chimique en fonction de l'avancement volumique de la transformation chimique :

Equation chimique		aA + bB ⟶ cC + dD			
Etat du système	Avancement volumique mol.L^{-1}	Concentration molaire (mol.L^{-1})			
Etat initial (t=0)	0	$[A]_{0/mél}$	$[B]_{0/mél}$	0	0
En cours de réaction (0<t<t_f)	y	$[A]=[A]_{0/mél}$ -ay	$[B]=[B]_{0/mél}$ -by	cy	dy
Etat final (t=t_f)	y_f	$[A]_f=[A]_0-ay_f$	$[B]_f=[B]_{0/mél}$ -by$_f$	cy$_f$	dy$_f$

- Pour le réactif A : $[A]_0=\frac{C_A.V_A}{V}$: Concentration molaire initiale du réactif A dans le mélange.

C_A et V_A sont respectivement la concentration molaire initiale et le volume de la solution contenant le réactif A.

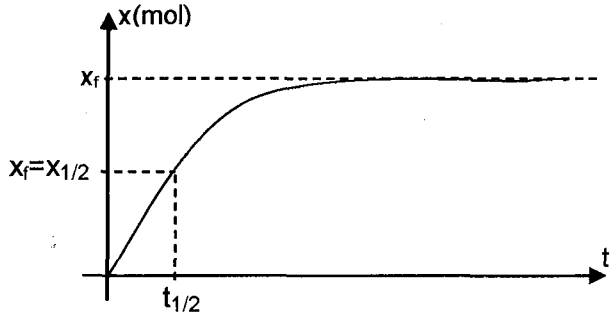
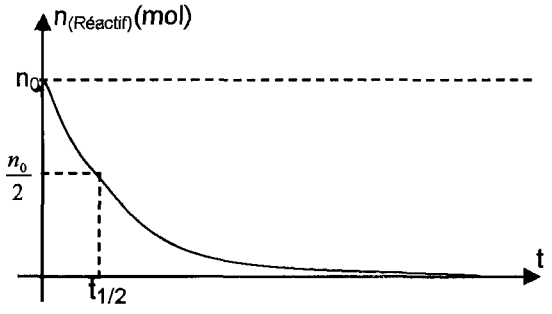
V : Volume total du système chimique.

$[A]=[A]_{0/mél}$ - a.y : Concentration molaire du réactif A dans le mélange à l'instant de date t.

* Le temps de demi réaction, $t_{1/2}$, est la durée au bout de la quelle l'avancement de la réaction, $x_{1/2}$ atteint la moitié de sa valeur finale.

- Détermination graphique de $t_{1/2}$:

  - D'après la courbe d'évolution d'avancement de la transformation :



  - D'après la courbe d'évolution de la quantité de matière d'un réactif:
    *Si le réactif est limitant :